# Magnium = Mg.

## Magnium und Sauerſtoff.

### Löslichkeit der Bittererde nach Fyfe.

Löslichkeit der Bittererde nach Fyfe.

Bei 60° F. erfordert 1 Bittererde 5142 Waſſer, beim Siedpunkte aber 1 — 36000 — (Edingb. Journ. Vol. V. 320. Schw. u. Meineck. Jahr. IV. 259).

## Natürliches Magneſia-Hydrat.

Natürliche Magneſia.

Dieſes wurde bei Hoboken in New-Jerſey von Dr. Bruce in New-York entdeckt in Serpentinlagern. 1817 auch von Dr. Hibbert zu Swinaneß in Unſt, einer der Schottlands-Inſeln, ebenfalls in Serpertin. Dieſes beſtand aus

| | |
|---|---|
| Magneſia | 69,75 |
| Waſſer | 30,25 |
| | 100 |

hat ein ſpec. Gew. von 2336; zuweilen deutlich kriſtalliniſche Struktur von hexäedriſchen Prismen, weiße, zuweilen ins grünliche ſcheinende Farbe. (Edingburgh philosophicae Journal Apr. 1821. 352. v. Froriep's Notizen I. 55).

## Magnium und Chlor.

Flüchtigkeit des Magniumchlorides.

Wenn Waſſer über ſalzſaure Bittererde deſtillirt wird; ſo enthält das Deſtillat ſalzſaure Bittererde nach Krügers Verſuchen. (Schw. u. Meineck. Jahrb. V. 165).

# Magniumſalze.

## Phosphorſaure Ammoniak-Bittererde.

### Beſtandtheile nach Riffault.

| | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Phosphorſäure | 30,667 | baſ. phosphorſ. B. | 32,110 | 1 At. | 32,042 |
| Bittererde | 16,808 | baſ. phosphorſ. A. | 29,245 | 1 — | 29,829 |
| Ammoniak | 13,880 | Waſſer | 38,645 | 5 — | 38,129 |
| Waſſer | 36,645 | | 100,000 | | 100,000. |

Doppelſalz 1 Atom 46,98
Waſſer 7 — 53,02

100,000.

(Annales d. Chim. XIX. 95).

## Kohlenſaure Bittererde.

### Alkaliſche Reaction.

Alkaliſche Reaction.

Pfaff bemerkt (Schweig. u. Meineck. Jahrb. V. 428), daß wenn die kohlenſaure Bittererde auch in Waſſer aufgelöſt ſey, in welchem auch die Kohlen-

lenſäure conprimirt vorhanden iſt, ſie doch noch alkaliſch reagire.

### Löslichkeit in Waſſer nach Fyfe.

Löslichkeit in Waſſer nach Fyfe.

Eine kohlenſaure Bittererde erfordert von kaltem Waſſer 2493, von kochendem aber 9000 Theile. (Edingb. Journ. V. 320. Schweig. u. Meineck. Jahrb. IV. 259. Repert. XIII. 266).

### Natürliche kohlenſaure Bittererde

Natürliche kohlenſaure Bittererde.

kömmt in Oſtindien in Maſſen, welche mit ockergelben Punkten und Streifen durchzogen, vor; iſt hart, von muſchlichen ins unebene übergehenden Bruch, an den Ecken durchſcheinend, und von 2,5615 Eigenſchwere. Nach Henry zu Mancheſter (Annals of Philosophy Apr. 1822. v. Froriep's Notizen I. 54) beſteht ſie aus

| | |
|---|---|
| Bittererde | 46,0 |
| Kohlenſäure | 51,0 |
| Waſſer | 0,5 |
| unauflösliche Materie | 1,5 |
| | 99,0. |

Mehrere andere kohlenſaure Bittererdearten ſind von Berthier unterſucht. Sie geben

Mag-

| | von Baldissero, | Castello Monte, | Elba. |
|---|---|---|---|
| Magnesia | 0,440 | 0,255 | 0,350 |
| Kohlensäure | 0,418 | 0,105 | 0,374 |
| Kieselerde | 0,094 | 0,435 | 0,266 |
| Wasser | 0,048 | 0,120 | 0,010. |

(Annals of Philosophy 1822. Nov. 390).

# Aluminium = Al.

## Aluminiumsalze.

### Natronalaun nach Dr. Ure.

Natronalaun.

Darstellung.

Dieser Alaun wird jetzt in Glasgow fabrikmäßig bereitet; er ist leichtlöslicher in Wasser als Kalialaun, und wird deshalb zu gewissen Zwecken, besonders zur Zitzdruckerei vorgezogen. Zur Darstellung desselben im Großen wird eine kalte Lauge aus effloreszirten Alaunschiefer, welche durch Kristallisation zuvor gereinigt, von 1,35 spec. Gew. genommen und in derselben so viel Kochsalz aufgelöst, als die Flüssigkeit aufnehmen kann. Diese Lauge wird dann dem freiwilligen Verdunsten überlassen, um noch Vitriol daraus abzuscheiden. Der Natronalaun enthält

| Bestandtheile nach Ure. | | | | berechnet | nach d. Versuch |
|---|---|---|---|---|---|
| | Schwefelsäure | 4 At. = | 20,000 | 33,96 | 34,00 |
| | Thonerde | 3 — = | 6,375 | 10,82 | 10,75 |
| | Natron | 1 — = | 4,000 | 6,73 | 6,48 |
| | Wasser | 25 — = | 28,125 | 48,43 | 49,00 |
| | | | 58,500 | 100 | 100,23. |

(Journal of Science XXVI. 268. Schw. u. Mein. Jahrb. VI. 183).



Kali-

## Kalialaun.

### Beſtandtheile nach Thomſon.

| | | | |
|---|---|---|---|
| Alaunerde . . | 11,0882 | 35,72885 | Beſtandtheile nach Thomſon. |
| Schwefelſäure . | 32,8542 | | |
| Kali . . . . | 9,8562 | 18,96975 | |
| Waſſer . . . | 46,2012 | 46,2012 | |
| | 100 | 100. | |

(Annals of Philosophy March 1822 p. 161 etc. Brandes Archiv II. 324 u. ſ. w.).

### Löslichkeit des Alauns in Waſſer, geprüft von Brandes.

Ueber die Löslichkeit des Alauns in Waſſer von verſchiedenen Temperaturen, und das Verhalten des Alauns in der Hitze ſind von mir mehrere Verſuche angeſtellt, deren Reſultate ſich im II. B. des Archivs S. 339 u. ſ. w. finden. Löslichkeit in Waſſer nach Brandes.

## Silicium = Si.

## Kieſelminerale.

### Der Bol von Lemnos, analyſirt von Brandes.

Der Bol von Lemnos enthielt nach einer von mir angeſtellten Unterſuchung Brandes Analyſe des Bols von Lemnos.

Sili-

| | |
|---|---|
| Siliciumſäure . . . | 41,016 |
| Aluminiumoxid . . . | 21,000 |
| Magniumoxid . . . | 5,000 |
| Natroniumoxid . . . | 0,800 |
| Calciumoxid . . . . | eine Spur |
| Eiſenoxid . . . . . | 6,000 |
| Waſſer . . . . . | 25,250 |
| | 99,066. |

(Trommsdorffs N. J. Bd. VI. St. 2. S. 149). u. ſ. w.)

---

Dritter